
Exercice n°1 : (D1S comprendre des documents scientifiques)

a) Fongicide : substance conçue exclusivement pour éliminer ou limiter le développement des champignons parasites des végétaux.

b Formule de ions cuivre : Cu^{2+}

c) **Expérience** :

- Mettre dans un tube à essai un peu de bouillie bordelaise.
- Ajouter quelques gouttes de soude
- Observer

d) On observerait un précipité bleu turquoise.

Exercice n°2 : (D4 Mener une démarche d'investigation)

1) Les réactifs sont le nitrate d'argent et l'hydroxyde de sodium ou (SOUDE)

2) Les ions présents dans cette solution sont les ions Chlorure (Cl^-) et les ions Fer III (Fe^{3+})

3) Cette solution est une solution de chlorure de fer III ($\text{Fe}^{3+} + 3\text{Cl}^-$).

Exercice n°3 : (D2 s'informer et informer de façon critique)

a) Comme le jus de fruit est acide (on trouve $\text{pH} < 7$) quand on le dilue le pH augmente donc on a ajouté de l'eau dans le récipient B.

b) Si on continue à ajouter de l'eau le pH augmente encore et tend vers 7.

Exercice n°4 : (D2 s'informer et informer de façon critique)

a) Le pH de la solution initiale est de 12.

b) Quand on dilue une base le pH diminue car la courbe est décroissante.

c) Le pH tend vers la valeur limite de 7.